# (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

### (43) 国際公開日 2001年4月12日(12.04.2001)

# **PCT**

# (10) 国際公開番号 WO 01/25193 A1

(51) 国際特許分類7: C07C 317/22, 317/32, 317/46, 323/20. 323/29, 323/51, 317/24, 323/22, C09B 67/20, B41M 5/30

PCT/JP00/06892

(22) 国際出願日:

(21) 国際出願番号:

2000年10月4日(04.10.2000)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願平11/282577 特願2000/37488

1999年10月4日(04.10.1999) 2000年2月16日 (16.02.2000) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 日本 曹達株式会社 (NIPPON SODA CO., LTD.) [JP/JP]; 〒 100-8165 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 Tokyo (JP).

(72) 発明者: および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 肥高友也 (HI-DAKA, Tomoya) [JP/JP]. 佐藤真一 (SATO, Shinichi)

[アP/アP]. 川上 匡 (KAWAKAMI, Tadashi) [JP/JP]; 〒 290-0045 千葉県市原市五井南海岸12-54 日本曹達株 式会社 機能製品研究所内 Chiba (JP).

(74) 代理人: 東海裕作, 外(TOKAL, Yusaku et al.); 〒100-8165 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 日本曹達株 式会社内 Tokyo (JP).

(81) 指定国 (国内): AU, BR, CN, JP, KR, US.

(84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類:

国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 -のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: PHENOLIC COMPOUNDS AND RECORDING MATERIALS CONTAINING THE SAME

(54) 発明の名称: フェノール性化合物及びそれを用いた記録材料

(OH)p  

$$Y + \left(C \right) +$$

(57) Abstract: Phenolic compounds of general formula (I); and recording materials characterized by containing one of them and exhibiting high light stability wherein  $R^1$  and  $R^2$  are each hydrogen or  $C_{1.6}$  alkyl; m is an integer of 1 to 6; n is an integer of 0 to 2; p and t are each an integer of 0 to 3 with the proviso that not both are simultaneously 0; R3 and R4 are each nitro, carboxyl, halogeno, C<sub>1-6</sub> alkyl, or the like; q and u are each an integer of 0 to 2 with the proviso that when q or u is 2, R<sup>3</sup>s or R<sup>4</sup>s may be different from each other; and Y is CO or NR3CO (wherein R5 is hydrogen or the like), with the provisos that when Y is CO, p is 1 and that when p is 0 and Y is NR5CO, n is not 0.

# 本発明は、一般式(I)

$$(OH)p \longrightarrow Y + \left( \begin{matrix} R^1 \\ C \end{matrix} \right)_m - S(O)n \longrightarrow (QH)t$$

$$(R^4)u$$

$$(I)$$

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ は、水素原子、 $C1\sim C6$  アルキル基を表し、

mは1~6の整数を表し、

nは0~2の整数を表し、

p、tは0~3の整数を表し、同時に0になることはない。

 $R^3$ 、 $R^4$ は、ニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、C1 ~ C6 アルキル基等を表わし、

q, uは0~2の整数を表わし、

q, u が 2 のとき、 R  $^3$  、 R  $^4$  は、それぞれ相異なっていてもよく、 Y は C O または N R  $^5$  C O を表し、

R<sup>5</sup>は水素原子等を表す。

ただし、YがCOのときは、pは1であり、

また、pが0でYがNR<sup>5</sup>COのときは、nは0でない。]で表わされるフェノール性化合物、およびそれらのうち一種を含有することを特徴とする記録材料である。この記録材料は高い光安定性を有する。

### 明細書

# フェノール性化合物及びそれを用いた記録材料

### 技術分野:

本発明は新規なフェノール性化合物、およびそれを含有した画像の保存安定性に優れた記録材料に関する。

#### 背景技術:

発色性染料と顕色剤との反応による発色を利用した記録材料は、現像定着等の煩雑な処理を施すことなく比較的簡単な装置で短時間に記録できることから、ファクシミリ、プリンター等の出力記録のための感熱記録紙又は数枚を同時に複写する帳票のための感圧複写紙等に広く使用されている。これらの記録材料としては、速やかに発色し、未発色部分(以下「地肌」という)の白度が保持され、又発色した画像の堅牢性の高いものが要望されているが、長期保存安定性の面から、特に画像の耐光性に優れた記録材料が求められているが、長期保存安定性の面から、特に画像の耐光性に優れた記録材料が求められている。そのために、発色性染料、顕色剤、保存安定剤等の開発努力がなされているが、発色の感度、地肌並びに画像の保存性などのバランスが良く、充分に満足できるものは未だ見出されていない。

また、本願発明に関連する化合物として特開平2-204091号公報、特開平1-72891号公報、および特開平4-217657号公報にフェノール性化合物が顕色剤として開示されているが、更に地肌及び画像の保存性について高い効果を示す優れた記録材料を提供する技術が求められている。また、本願発明に係る化合物に類似する化合物が特開昭62-10502、特開昭61-27955に記載されているが、これらの用途は農薬であり、顕色剤として必須である水酸基を有していない。

#### 発明の開示:

本発明は一般式(I)

$$(OH)p \longrightarrow Y + \begin{pmatrix} R^1 \\ C \\ M \end{pmatrix} \longrightarrow S(O)n \longrightarrow (OH)t$$

$$(R^4)u \qquad (I)$$

[式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>は、水素原子、C1~C6アルキル基を表し、

mは1~6の整数を表し、

nは0~2の整数を表し、

p、tは0~3の整数を表し、同時に0になることはない。

 $R^3$ 、 $R^4$ は、ニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、  $C1\sim C6$  アルキル基、  $C1\sim C6$  アルコキシ基、 $C1\sim C6$  アルコキシカルボニル基、スルファモイル基、 フェニルスルファモイル基、  $C1\sim C6$  アルキルスルファモイル基、  $C1\sim C6$  アルキルスルファモイル基、  $C1\sim C6$  アルキルスルファモイル基、  $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基、  $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基、  $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基、  $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基、  $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基を表し、

q, uは0~2の整数を表わし、

q, uが2のとき、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は、それぞれ相異なっていてもよく、

YはCOまたはNR5COを表し、

 $R^{5}$ は水素原子、 $C1\sim C6$  アルキル基、置換されていてもよいフェニル基、置換されていてもよいベンジル基を表す。

ただし、YがCOのときは、pは1であり、

また、pが0でYがN R  $^5$  C O のときは、nは0 でない。] で表わされるフェノール性化合物およびそれらの化合物のうち少なくとも一種を含有することを特徴とする記録材料である。

ここで一般式(I)において、

 $R^1$ 、 $R^2$ としては水素原子;メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、tert-ペンチル基、n-ヘキシル基、イソヘキシル基、1-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基等のC1-C6アルキル基、

 $R^3$ 、 $R^4$ としては、ニトロ基、カルボキシル基、スルファモイル基、カルバモイル基、フェニルスルファモイル基、フェニルカルバモイル基;フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等のハロゲン原子;メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、s e c - ブチル基、t e r t - ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、t e r t - ペンチル基、t - ヘキシル基、イソペンチル基、t - ハーペンチル基、t e t - ペンチル基、t - ハーペンチル基、t - ハーペータール

R<sup>5</sup>としては、水素原子;メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、
n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペン
チル基、ネオペンチル基、tert-ペンチル基、n-ヘキシル基、イソヘキシル基、
1-メチルペンチル基、2-メチルペンチル基等のC1~C6アルキル基;置換され
ていてもよいフェニル基;置換されていてもよいベンジル基を挙げることが出き、該
置換基としては、水素原子、水酸基;フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子
等のハロゲン原子;メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブ
チル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、tert-ペンチル基、n-ヘキシル基、イソヘキシル基、1-メ
チルペンチル基、2-メチルペンチル基等のC1~C6アルキル基;メトキシ基、エ
トキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキシ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基等のC1~C6のアルコキシ基を挙げることができる。

本発明で使用する一般式(I) で表わされる化合物のうちS(O)nがSの化合物は、一般式(VI)

$$(OH)p \longrightarrow Y + \left( \begin{matrix} R^1 \\ C \end{matrix} \right)_m X \qquad (IV)$$

[式中R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、Y、m、p、qは前記と同じ意味を表し、Xは塩素原子、

臭素原子等のハロゲン原子を表す〕で表わされる化合物と、

# 一般式 (V)

$$HS \xrightarrow{(OH)t} (V)$$

[式中、 $R^4$ 、 t 、 u は前記と同じ意味を表す]で表わされる化合物とをメタノール等の有機溶媒中、塩基の存在下で反応させることにより得ることができる。S(O)n が、SO、 $SO_2$ の化合物は、上記方法で得られた化合物を、適した溶媒中で、過酸化水素水またはm-クロロ過安息香酸等の酸化剤で酸化することにより得られる。

このようにして合成することができる化合物を第1表、及び第2表に示した。

		融点(°C)				139-141	166-167	143-146													
		Вв	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	I	Н
	R. R.	R	I	I	I	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H
		7	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SO	so,	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SO	so <sub>2</sub>	S	SO	202	S
第1赛	$\begin{pmatrix} R^{1} \\ C \\ -R^{2} \end{pmatrix}_{n}$	د	-	-	-	-	-	-	2	2	2	3	က	3	4	4	4		-	-	
無	0=0	R <sup>2</sup>	Ŧ	I	H	I	I	Ŧ	I	Η	Ŧ	Ξ	Η	Η	Η	Н	I	H	Ξ	Ξ	ェ
		<u></u> æ	Ξ	Н	Н	Н	Н	I	Н	Н	Ξ	I	Ι	I	I	I	T	Η	I	н	Ξ
	R A R	₽ <sub></sub> Z	Н	I	I	Ι	エ	I	I	Ξ	I	Н	I	I	I	Ξ	Н	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	2-CI
		R³	2-0H	2-0H	2-0H	2-ОН	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-ОН	2-0H	2-ОН	2-ОН
		化合物No.	1-1	1-2	1-3	1-4	1-5	9-1	1-7	<b>8-</b> I	6-1	1-10	-	1-12	1-13	1-14	1-15	1-16	1-17	I-18	I-19

5

第1表(つづき)

化合物No.	R³	R4	<u>,</u> cc	R <sup>2</sup>	<u> </u>	7	R	R	融点(°C)
1-20	2-OH	5-CI	I	E	<u> </u> -	SO	4-0H	I	
1-21	2-0H	5-CI	Ŧ	Ξ	_	80,	4-0H	I	
1-22	2-OH	5-Br	I	Ŧ	-	S	4-0H	I	
1-23	2-0H	5-Br	Н	ェ	-	SO	4-0H	I	
I-24	2-0H	5-Br	H	Ξ	-	80,	4-0H	r	
I-25	2-0H	4-0CH <sub>3</sub>	H	Ξ	_	S	4-0H	I	
1-26	2-0H	4-0CH <sub>3</sub>	Ξ	ェ	-	SO	4-OH	I	
I-27	2-0H	4-0CH <sub>3</sub>	Ξ	H	-	80,	4-0H		
I-28	2-0H	5-0CH <sub>3</sub>	Ξ	Ŧ	-	S	4-0H	I	
I-29	2-0H	5-0CH <sub>3</sub>	Ξ	I	-	SO	4-0H	T	
I-30	2-0H	5-0CH <sub>3</sub>	ェ	Ŧ	-	so,	4-0H	I	
1-31	2-0H	Ŧ	ਮੁੰ	Ξ	-	S	4-0H	I	
l−32	2-0H	Ŧ	SH <sub>3</sub>	Ŧ	-	SO	4-0H	F	
I-33	2-0H	Ξ	ਮੌ	Ŧ	-	so,	4-0H	I	
1-34	2-0H	I	CH3	£ E	-	S	4-0H	I	
1-35	2-0H	н	GH3	£ S	-	80	4-0H	I	
1-36	2-0H	Ξ	GH <sub>3</sub>	£	-	80,	4-0H	I	
1-37	2-0H	Н	Ξ	Ŧ	-	S	2-0H	4-OH	
1-38	2-0H	H	I	Ξ	-	SS	2-0H	4-0H	
I-39	2-ОН	H	I	I	-	502	2-0H	4-0H	
I-40	2-0H	I	Ξ	Ξ	-	S	2-0H	5-0H	
1-41	2-0H	工	I	Н	-	SO	2-0H	5-0H	
I-42	2-0H	I	I	I	-	SO <sub>2</sub>	2-0H	5-0H	

第1表(つづき)

	融点(°C)																156-159	155-157	189-192						
	R	5-CH,	5-CH,	5-CH,	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	I		-	I	I	I	I	Ī	ı	I	Ī	I
	ኤ	2-0H	2-0H	2-0H	3-CH <sub>3</sub>	3-CH3	3-CH3	3-CI	3-CI	3-CI	2-CH <sub>3</sub>	2-CH <sub>3</sub>	2-CH3	Î	I	H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H
	7	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SO	202	S	SO	202	S	SO	80,	S	SO	20,	S	SO	202	S	SO	so,	S	80	SO <sub>2</sub>
	2	1	-	-	-	-	-	-	1	ı	-	-	-	-	-	-	-	-	-	2	2	2	6	3	က
	R <sup>2</sup>	Η	Ξ	Ξ	н	Η	I	I	H	I	Н	H	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Η	Н	I	Н	Η	I	Ξ	I	Ξ
	<u>~</u>	Ξ	Ξ	Ξ	Η	Н	Н	Η	Н	H	Ι	Η	Ŧ	I	Н	Η	I	I	I	Ξ	Ξ	I	Ξ	Ξ	Ξ
	Ţ.	I	Ξ	エ	Ŧ	I	ェ	エ	エ	I	I	Н	I	I	Н	Н	Τ	I	I	Ξ	I	I	Н	エ	Ξ
	ير م	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H
11. 0 44	15位物No.	1-43	1-44	1-45	I-46	1-47	1-48	-49	1-50	1-51	1-52	1-53	1-54	1-55	1-56	1-57	1-58	1-59	09-1	1-61	1-62	I-63	I-64	1-65	99-1

第1表(つづき

融点(°C)																							
Re	T	I	I	I	T	エ	I	I	I	Ξ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	I	I	Ŧ	Ŧ	I	4-0H	4-0H	4-0H	5-0H	5-0H
R <sup>5</sup>	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-PH	4-OH	4-0H	4-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H
2	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SS	SO <sub>2</sub>	S	SO	SO2	S	တ္တ	SO <sub>2</sub>	S	SO	202	S	SO	802	S	SO	202	S	SO
د	4	4	4	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
R <sup>2</sup>	I	Ξ	I	H	I	I	I	Н	H	Ξ	Ŧ	ェ	H	Ξ	Ŧ	ਝੌ	SH <sub>3</sub>	ਤੌ	I	Ξ	ェ	Ξ	Ξ
<u>"</u> "	Ξ	I	I	н	н	ェ	I	Η	Н	Ŧ	H	Ŧ	CH3	£ F	с Н3	CH3	CH <sub>3</sub>	GH <sub>3</sub>	Ξ	I	Н	Τ	ェ
4π	Η	エ	Ŧ	5-CH3	5-CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	2-Cl	5-Cl	2-CI	4-0CH <sub>3</sub>	4-0CH <sub>3</sub>	4-0CH <sub>3</sub>	H	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	I	Η	H
, E	3-ОН	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-ОН	3-0H	3OH	3-OH	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H
化合物No.	1-67	I-68	69-1	I-70	1-71	1-72	1-73	1-74	1-75	9/-1	17-1	1-78	l-79	N-80	1-81	I-82	1-83	I-84	1–85	J-86	1-87	1-88	l-89

第1表(つづき)

化合物No.	R³	₽₩	<u>"</u> ~	R <sup>2</sup>	٤	2	R°	R	融点(°C)
06-1	3-0H	I	Ξ	Ξ	-	80,	2-0H	5-0H	
1-91	3-0H	ェ	Ξ	Ξ	-	S	2-0H	5-CH3	
1-92	3-0H	I	I	Ξ	-	SO	2-0H	5-CH3	
I-93	3-0H	I	ェ	Ξ	-	80,	2-0H	5-CH3	
I-94	3-0H	I	Ξ	Ξ	-	S	3-CH,	4-0H	
1-95	3-0H	I	Ξ	Ξ	_	SO	3-CH,	4-0H	
96-1	3-0H	Τ	Ξ	Ξ	-	80,	3-CH,	4-0H	
1-97	3-0H	I	I	I	-	S	3-CI	4-0H	
86-	3-0H	H	I	ェ	-	SO	3-CI	4-0H	
66-1	3-OH	エ	Ξ	I	-	$SO_2$	3-CI	4-0H	
100	3-0H	I	H	ı	-	S	2-CH <sub>3</sub>	4-0H	
101	3-0H	Н	Н	Н	-	SO	2-CH <sub>3</sub>	4-0H	
I-102	3-0H	H	H	H	_	SO,	2-CH <sub>3</sub>	4-0H	
1-103	4-0H	Ŧ	r	Н	-	S	Ι	I	168-171
1-104	4-0H	I	エ	Ξ	-	SO	I	I	
105	4-0H	ェ	Ξ	Н	-	SO <sub>2</sub>	I	I	154-156
-106	4-0H	Ŧ	Ξ	Ξ	-	S	4-0H	I	194-197
)  -  -	4-0H	I	Ξ	포	-	SO	4-0H	I	167-169
801	4-OH	I	Ŧ	Ξ	-	SO <sub>2</sub>	4-0H	I	212-214
-108	4-0H	Ŧ	Ξ	I	2	S	4-0H	I	
9	4-0H	I	I	Ŧ	2	SO	4-0H	I	
=	4-0H	I	Ξ	I	2	SO <sub>2</sub>	4-0H	I	
112	4-0H	Τ	포	Ξ	က	S	4-0H	I	
113	4-0H	Ŧ	王	Ξ	က	so	4-0H	I	

第1級(しづぎ

融点(°C)					94-96		187-189																
æ.	Ŧ	I	I	I	     	I	Ŧ	Ŧ	T	I	I	I	Ŧ	I	I	I	I	I	Ŧ	Ŧ	I	I	I
R <sup>5</sup>	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	4-OH	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH
2	80,	S	SO	SO2	S	SO	202	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SO	202	S	SO	s0 <sub>2</sub>	S	SS	\$0°2	S	SO	202	S
c	၉	4	4	4	-	-	_	_	-	-	-	-	-	-	-	1	_	-	-	_	-	-	-
R <sup>2</sup>	I	Ŧ	Ξ	I	Ξ	Ξ	I	H	Ŧ	Ŧ	Н	Н	Н	Ξ	Ι	Н	ェ	Ξ	Ξ	ェ	Ξ	Ξ	GH3
-œ	Ξ	Ξ	ェ	Ξ	Ξ	Η	Ή	Н	Ξ	Ξ	Н	Н	I	Ξ	Η	Ξ	x	I	I	CH3	СН3	сн³	СН3
R⁴	I	エ	Ή	Н	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	Н	Н	Н	H
R3	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	2-CH <sub>3</sub>	2-CH <sub>3</sub>	2-CH <sub>3</sub>	3-СН3	3-сн	3-CH <sub>3</sub>	3-CI	3-CI	3-CI	3-Br	3-Br	3-Br	3-СН3	3-CH <sub>3</sub>	3-CH <sub>3</sub>	4-0H	4-0H	4-0H	4-ОН
化合物No.	1-114	1-115	1-116	1-117	1-118	I-119	I-120	1-121	1-122	1-123	1-124	1-125	1-126	1-127	I-128	I-129	I-130	1-131	I-132	l-133	I-134	1-135	1-136

第1表(つづき

化合物No.	T.	Ω.	<u>_</u> ¤	R <sup>2</sup>	=	7	R <sub>3</sub>	ង	融点(°C)
1-137	4-0H	Ξ	Ŗ,	Ŗ	-	SO	4-0H	Ŧ	
I-138	4-0H	I	£ H	GH <sub>3</sub>	-	80,	4-0H	I	
1-139	4-0H	I	Ξ	Ξ	-	S	2-0H	4-0H	178-180
1-140	4-0H	I	Ι	Ξ	-	80	2-0H	4-0H	
1-141	4-0H	I	I	ェ	1	$SO_2$	2-0H	4-0H	224-226
1-142	4-0H	I	Н	I	-	S	2-0H	5-0H	
I-143	4-0H	I	Н	I	-	SO	2-0H	5-0H	
1-144	4-0H	Τ	Ξ	ェ	-	SO <sub>2</sub>	2-0H	5-0H	
I-145	4-0H	Ή	I	Ŧ	-	S	2-0H	5-CH <sub>3</sub>	145-147
1-146	4-OH	Н	Ι	Ξ	-	SO	2-0H	5-CH <sub>3</sub>	
1-147	4-0H	Ŧ	Ξ	I	-	80,	2-0H	5-CH,	180-183
1-148	4-0H	Ξ	I	Ξ	-	S	3-CH,	4-0H	
I-149	4-0H	H	Ŧ	Ξ	-	SO	3-CH <sub>3</sub>	4-0H	
1-150	4-0H	Σ	Ξ	I	-	SO <sub>2</sub>	3-СН3	4-0H	
1-151	4-0H	エ	Η	I	_	S	3-CI	4-0H	
1-152	4-0H	エ	I	Н	-	SO	3-0	4-0H	
I-153	4-0H	I	Η	I	1	$SO_2$	3-CI	4-0H	
1-154	4-0H	Н	I	I	-	S	2-CH <sub>3</sub>	4-0H	150-152
1-155	4-0H	Н	I	ェ	-	SO	2-CH <sub>3</sub>	4-0H	
1-156	4-0H	Н	I	I	-	SO <sub>2</sub>	2-CH <sub>3</sub>	4-0H	207-209
I-157	4-NO <sub>2</sub>	Ξ	I	I	-	SO <sub>2</sub>	4-0H	I	184-186
1-158	4-0H	2-0H	Ŧ	Ξ	-	S	4-0H	Ι	122-125

		融点	208-210	188-189		191-193		222-224						
		a B	F	Ŧ	I	Ŧ	4-OH	4-0H	5-0H	5-0H	4-OH	4-0H	4-OH	4-0H
	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	P.	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-CH,	2-CH3	2-CH,	2-CH <sub>3</sub>
		Z	80	<sup>2</sup> 0S	SO	SO <sub>2</sub>	SO	$50_2$	SO	$80^{5}$	SO	80,	80	502
		<u> </u>		-	2	2	1	1	1	-	-	-	-	-
	$\begin{pmatrix} R^1 \\ C \\ C \\ R^2 \end{pmatrix}$	מ	Ξ	Ξ	Ξ	I	Ι	I	Ξ	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ
第2報		۳.	포	ェ	Τ	Ξ	Ξ	ェ	王	H	I	Ξ	Ξ	エ
無	-π	R	Н	Ŧ	푀	ェ	ᆈ	ェ	되	Ŧ	エ	ェ	I	H
	R <sup>3</sup>	₽ <b>4</b>	I	Ŧ	I	H	H	エ	I	I	I	I	Ξ	I
	α α	R	<b>I</b>	I	Y	Ŧ	T	<b>T</b>	<b>T</b>	I	エ	Ŧ	エ	Н
		化合物No.		11-2	5	11-4	Ç-	9-11	\	8-	6-11	11-10	1-1-	11-12

第2表(つづき)

化合物No.	°Z	₽.	Α,	<u>-</u> α	R <sub>2</sub>	E	2	R.	gr.	型点
11-13	Ξ	Ξ	Ι	Ξ	I	<u> </u> -	SO	2-CH,	5-0H	
11-14	Н	Ξ	Ŧ	I	ェ	-	SO,	2-CH,	5-0H	
11-15	I	Ŧ	£	ェ	Ξ	-	30	4-0H		138-130
11-16	Ŧ	Ξ	동	Ξ	I	-	SO,	4-0H	= =	194-196
11-17	2-CH <sub>3</sub>	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	_	80	4-OH	: =	
11-18	2-CH <sub>3</sub>	ェ	Ξ	Ξ	Ŧ	-	80,	4-OH	=	
11-19	3-CH <sub>3</sub>	I	Ξ	Ξ	Ξ	-	SO	4-0H	I	
11-20	3-CH <sub>3</sub>	Ŧ	Ξ	Ξ	I	_	80,	4-0H	:   =	
11-21	4-CH <sub>3</sub>	I	Ξ	I	Ŧ	-	SO	4-0H	ī	
11-22	4-CH <sub>3</sub>	I	I	Ξ	Ŧ	-	so,	4-0H	T	203-204
11-23	4-CI	エ	Ξ	Ξ	Ŧ	-	SO	4-0H	I	
11-24	4-CI	I	I	Ŧ	I	-	50,	4-0H	F	212-213
11-25	4-Br	I	Ι	I	I	-	SO	4-0H	I	
11-26	4-Br	Н	I	Ξ	I	-	80,	4-0H	F	
11-27	2-0CH <sub>3</sub>	Ŧ	I	Ŧ	Ŧ	-	SO	4-0H	I	
II-28	2-0CH <sub>3</sub>	Н	I	Ŧ	Ξ	-	s0,	4-0H	I	158-161
11-29	3-осн,	I	エ	Ξ	I	-	SO	4-0H	I	
11-30	3-0CH3	I	エ	Ŧ	Ŧ	-	80,	4-0H	I	17R-180
11-31	4-0CH <sub>3</sub>	Ι	Ŧ	Ξ	Ξ	-	SO	4-0H	I	
11-32	4-0CH <sub>3</sub>	ェ	I	н	ェ	-	so,	4-0H	I	185-188

第2般(つづき)

1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	$\dashv$					232-235	T			202-205						285-286	200 200			
b <sub>O</sub>	=  =										I									=
S <sub>2</sub>	1 6	4	$\bot$	↓_	1	4-OH	4-OH	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	5
7	5	3 3	5 6	S	S	80,	SO	SO.	80	SO,	SO	SOS	300	30.	SO	SO	SO	80,	SO	
-	+	-   -	- -	-	1	<u> </u>	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
R2	:   =	=   =	=	=	=	I	I	F	Ξ	I	F	F	I	=	E	ェ	ェ	Ξ	Ξ	
-a	=	=  =	: =	Ξ	=	E	F	ェ	Ŧ	ェ	Ξ	I	=	I	I	ェ	E	Ξ	Ξ	:
۳,	I	=	Ī	I	I	Ξ	I	Ŧ	I	I	I	I	I	I	I	I	Ŧ	I	I	:
R.	ı	I	I	I	I	I	Ŧ	I	Ξ	Ξ	I	Ŧ	Ŧ	I	I	I	Ξ	I	I	
R	2-C0,CH,	2-C0,CH,	3-CO2CH3	3-CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	4-CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	4-CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	3-CO2CH2CH3	3-C0 <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	4-CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	4-CO <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	2-CO <sub>2</sub> H	2-C0 <sub>2</sub> H	3-C0 <sub>2</sub> H	3-C02H	4-CO <sub>2</sub> H	4-CO <sub>2</sub> H	3-CONHCH <sub>3</sub>	3-CONHCH <sub>3</sub>	4-CONHPh	A_CONTUDE
化合物No.	11-33	11-34	11-35	11-36	11-37	11–38	11–39	11-40	11-41	11-42	11-43	11-44	11-45	91-11	11-47	11-48	11-49	11–50	11-51	11.50

第2풮(しづき)

	_	_	_					1.	_	_	_	1.	. 1				<del>-,</del> -			
融点								285-287				265-260	176-170	6/10/1	190-192					
R	I	I	:   =	:   	E	I	r	I	F	I		I	:   =	=	F	=	=		I	T
R <sub>s</sub>	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH	4-OH	4-0H
Z	SO	SO,	SO	80,	SO	80,	SO	80,	80	SO,	SO	SO,	V.	SO	SO,	S	SO	SO,	S	SO
	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
۳2	I	I	I	I	I	F	I	Ŧ	Ŧ	Ξ	Ξ	I	I	F	Ŧ	Ξ	I	Ξ	Ξ	Ξ
_¤	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	I	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ
۳,	Ξ	ェ	Ŧ	Ŧ	ェ	T	Ŧ	T	I	I	문	Ph	F	Ŧ	I	Ŧ	Ŧ	H	Ŧ	I
Ţ.	I	Ξ	Ŧ	Ι	Ξ	ェ	H	н	Ή	I	I	Ξ	I	I	エ	4-CH3	4-CH <sub>3</sub>	4-CH <sub>3</sub>	4-0CH <sub>3</sub>	4-0CH3
R³	3-CON(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	3-CON(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2-SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	2-SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	3-SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	3-SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4-SO <sub>2</sub> NHPh	4-SO <sub>2</sub> NHPh	Н	Ŧ	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H
化合物No.	11-53	11-54	11-55	11–56	11-57	11-58	11–59	09-11	11–61	11-62	11-63	11–64	11-65	99-11	19-11	89-11	69-11	11-70	11-11	11-72

第2級(しづき)

融点		141-149	71.								74 470	5/1-1/3	202-204	07-467	791-101	000	2007-002			
R <sup>6</sup>	I	:   1	=	=	:   =	: =					T	$\dagger$	1		=   =	1	1	5 3		= :
R,	4-0H	I	1	I	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	- N	5 6	4-P	A-0H	4-0H	4-0H	5 =			=   -
7	so,	S	SO	SO,	S	SO	SO,	y v.	0	SO.	70	, 5	300	700	SO	30.	70	200	20.5	200
	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	
Ω,	Ŧ	I	I	I	I	Ξ	I	Ŧ	I	I	I	Ī	=	I	=	I	:   =	=	=	:   =
<u>_</u> ¤	Ξ	I	Ι	I	Ξ	I	I	Ξ	I	I	I	I	I	I	=	F	=	1	F	1
٦,	I	I	I	I	GH,	GH3	유	문	P.	윤	I	I	T	I	F	Ŧ	I	I	T	占
₩.	4-0CH <sub>3</sub>	I	T	I	エ	I	Ξ	I	I	I	I	I	I	4-CH,	4-CH,	4-CH,	I	I	I	-   I
R³	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	2-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H
化合物No.	11-73	11-74	11-75	9/-11	17-11	11-78	11-79	11-80	11-81	11-82	11-83	11-84	II-85	98-11	11-87	11-88	11-89	11–90	11-91	11-92

第2番(つつぎ)

	Γ	Г	6	2	6	4	<u> </u>	2	T	Γ	Τ-	Τ	T	Т	Τ-	<u></u>	_	Т	Τ	Г
融点			158-159	191-192	238-239	163-164	220-221	211-215							180-18	215-21	276-277			
R	I	I	Ŧ	Ŧ	I	ェ	Ŧ	I	I	I	Ŧ	F	I	I	I	Ŧ	I	I	Ŧ	I
ፙ	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H	Ŧ	Ŧ	Ξ	4-OH	4-0H	4-0H	4-OH	4-0H	4-0H	4-OH	4-OH	4-OH
7	SO	SO2	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SO	$SO_2$	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SO	SO <sub>2</sub>	S	SO	SO2	S	SO	SO2
=	-	-	-	-	-	-	-	-	-	_	-	-	-	-	-	-	1	-	-	-
Z,	ェ	I	Ξ	Ξ	I	Η	Ξ	Н	Ξ	Ξ	エ	I	Ξ	Ŧ	Ξ	I	ェ	Ξ	I	I
<u>"</u> α	Ŧ	I	Ξ	I	Ξ	Ξ	Η	Н	Ξ	I	ェ	Ξ	Ξ	I	Ξ	H	Ξ	I	Ξ	Ŧ
R'	CH3	CH3	Ph	Ph	ď	Н	Н	Н	I	I	エ	g. H	CH3	GH,	Ph	Ph	۳	(3-OH)Ph	(3-OH)Ph	(3-OH)Ph
R⁴	Н	Н	ェ	Н	H	H	I	Η	н	Н	I	I	I	н	Н	I	I	Н	Н	I
R³	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	3-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	4-0H	3-0H	3-0H	3-0H
化合物No.	11-93	11-94	11–95	96-11	11-97	11-98	11-99	11-100	11-101	11-102	11-103	11-104	11-105	11-106	11-107	11-108	11-109	11-110	1111	11-112

第2表(つづき)

化合物No.	R	Ţ.	Έ.	ŢĽ	ፚ	<u> </u>	Z	R.	Re	翻点
11-113	4OH	I	(4-0H)Ph	I	I	Ŀ	ď	4-0H		
11-114	4-0H	Ι	(4-0H)Ph	I	ı	-	0	10-8		
11-115	4-0H	Ŧ	(4-0H)Ph	I	=	-	S	4-0H	= =	
11–116	2-CH <sub>3</sub>	4-0CH <sub>3</sub>	I	I	I	-	SO,	4-0H	=   I	164-167
11-117	4-SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	2-0H	エ	Ŧ	Ξ	-	S	4-0H	=   =	221-225
11-118	3-0CH <sub>3</sub>	Τ	F.	Ŧ	I	-	80,	4-0H	= =	205-20R
11-119	4-0CH <sub>3</sub>	2-CH <sub>3</sub>	Ph	Ŧ	I	-	SO,	4-OH	:   1	228-230
11-120	3-0H	Н	c-Hexyl	Ŧ	F	_	S	4-OH	=   =	103-106
11-121	3-0H	H	c-Hexyl	Ŧ	エ	-	SO,	4-0H	I	240-243
11-122	2-0H	Н	I	I	I	2	S	4-0H	I	134-130
11-123	2-0H	I	Ι	Ŧ	Ŧ	2	so,	4-0H	I	156-157
11-124	2-NO <sub>2</sub>	4-0CH3	I	Ξ	Ŧ	2	, SO,	4-0H	I	130-132
11-125	5-0Н	Н	I	ਲੌ	I	-	S	4-0H	F	166-171
11-126	2-0H	4-NO <sub>2</sub>	T	Ŧ	Ξ	-	S	4-0H	F	232-233
11-127	2-0H	2-CI	Н	Т	I	-	S	4-0H	T	185-186
1128	2-0H	5-CH <sub>3</sub>	I	Ξ	I	-	S	4-OH	I	174-176

本発明は発色性染料を使用する記録材料ならばどの様な用途にも使用でき、例えば感熱記録材料または感圧復写材料等に利用することができる。

本発明を感熱記録紙に使用する場合には、既知の画像保存安定剤、顕色剤の使用方法と同様に行えばよく、例えば、本発明の化合物の微粒子および発色性染料の微粒子のそれぞれをポリビニルアルコールやセルロースなどの水溶性結合剤の水溶液中に分散された懸濁液を混合して紙等の支持体に塗布して乾燥することにより製造できる。

発色性染料に対する一般式(I)で表される化合物の使用割合は、発色性染料1重量部に対して、一般式(I)で表される化合物が $1\sim1$ 0重量部、好ましくは1.5~5重量部である。

本発明の記録材料の中には、発色性染料並びに、一般式(I)で表される化合物以外に公知の顕色剤、画像安定剤、増感剤、填料、分散剤、酸化防止剤、減感剤、粘着防止剤、消泡剤、光安定剤、蛍光増白剤等を必要に応じ1種または2種以上含有させることができる。

これらの薬剤は、発色層中に含有せしめてもよいが、多層構造からなる場合には、例えば保護層等任意の層中に含有せしめてもよい。特に、発色層の上部および/または下部にオーバーコート層やアンダーコート層を設けた場合、これらの層には酸化防止剤、光安定剤などを含有することができる。さらに、酸化防止剤、光安定剤は必要に応じマイクロカプセルに内包するかたちで、これらの層に含有させることができる。

本発明の記録材料に使用される発色性染料としては、フルオラン系、フタリド系、ラクタム系、トリフェニルメタン系、フェノチアジン系、スピロピラン系等のロイコ染料を挙げることができるが、これらに限定されるものではなく、酸性物質である顕色剤と接触することにより発色する発色性染料であれば使用できる。また、これらの発色性染料は単独で使用し、その発色する色の記録材料を製造することは勿論であるが、それらの2種以上を混合使用することができる。例えば赤色、青色、緑色の3原色の発色性染料または黒発色染料を混合使用して真に黒色に発色する記録材料を製造することができる。

これらの染料のうち、フルオラン系のものを例示すれば、

- 3-ジエチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、
- 3-ジブチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、

3-(N-エチル-N-イソブチルアミノ)-6-メチルー7-アニリノフルオラン、

- 3-(N-メチル-N-プロピルアミノ)-6-メチル-7-アニリノフルオラン、
- - 3 ジエチルアミノ 7 (o クロロアニリノ) フルオラン、
  - 3-ジブチルアミノ-7-(o-クロロアニリノ)フルオラン、
  - 3-(N-エチル-p-トルイジノ)-6-メチル-7-アニリノフルオラン、
- 3-(N-シクロヘキシル-N-メチルアミノ)-6-メチル-7-アニリノフルオラン、
  - 3-ピロリジノー6-メチルー7-アラリノフルオラン、
  - 3-ピペリジノー6-メチルー7-アラリノフルオラン、
  - 3-ジメチルアミノー7-(m-トリフロロメチルアニリノ) フルオラン、
  - 3-ジペンチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、
- 3-(N-x)トキシプロピルーN-xチルアミノ)-6-xチルー7-xニリノフルオラン、
  - 3-ジプチルアミノ-7-(o-フロロアニリノ)フルオラン、
  - 3-ジエチルアミノベンゾ〔a〕 フルオラン、
  - 3-ジメチルアミノー6-メチルー7-クロロフルオラン、
  - 3-ジエチルアミノ-5-メチル-7-ジベンジルアミノフルオラン、
  - 3-ジエチルアミノ-7-ジベンジルアミノフルオラン、
  - 3-ジエチルアミノ-5-クロロフルオラン、
  - 3-ジエチルアミノー6-(N, N' -ジベンジルアミノ)フルオラン、
  - 3,6-ドメトキシフルオラン
- 2, 4-ジメチル-6-(4-ジメチルアミノフェニル) アミノフルオラン等が挙 げられる。

また、近赤外吸収染料としては、

3-(4-(4-(4-r-1)/)-r-1/) r-1/-6-x+n-7-2-

3, 3-ビス(2-(4-ジメチルアミノフェニル)-2-(4-メトキシフェニル) ビニル)-4, 5, 6, 7-テトラクロロフタリド、

3, 6, 6' -トリス(ジメチルアミノ)スピロ〔フルオレン-9, 3' -フタリド〕等が挙げられる。

その他、3, 3-ビス(4'-ジエチルアミノフェニル)-6-ジエチルアミノフタリドなども挙げられる。

前記の顕色剤としては、ビスフェノールA、4,4′-secーブチリデンビスフ ェノール、4, 4' -シクロヘキシリデンビスフェノール、2, 2 - ジメチル - 3, 3-ビス(4-ヒドロキシフェニル)ブタン、2, 2' -ジヒドロキシジフェニル、 ペンタメチレンービス (4-ヒドロキシベンゾエート)、2, 2-ジメチルー3, 3 -ジ(4-ヒドロキシフェニル)ペンタン、2,2-ジ(4-ヒドロキシフェニル)ヘキサン等のビスフェノール化合物、安息香酸亜鉛、4-二トロ安息香酸亜鉛等の安 息香酸金属塩、4-(2-(4-メトキシフェニルオキシ)エチルオキシ)サリチル 酸などのサリチル酸類、サリチル酸亜鉛、ビス〔4-(オクチルオキシカルボニルア ミノ)-2-ヒドロキシ安息香酸〕亜鉛等のサリチル酸金属塩、4,4′-ジヒドロ キシジフェニルスルホン、2, 4' -ジヒドロキシジフェニルスルホン、4 -ヒドロ キシー4'ーメチルジフェニルスルホン、4-ヒドロキシー4'-イソプロポキシジ フェニルスルホン、4-ヒドロキシー4 $^{\prime}$  -ベンジルオキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4' ープトキシジフェニルスルホン、4, 4' ージヒドロキシー3, 3' -ジアリルジフェニルスルホン、3, 4 -ジヒドロキシー4' -メチルジフェニ ルスルホン、4, 4' ージヒドロキシー3, 3', 5, 5' ーテトラブロモジフェニ ルスルホン等のヒドロキシスルホン類、4-ヒドロキシフタル酸ジメチル、4-ヒド ロキシフタル酸ジシクロヘキシル、4-ヒドロキシフタル酸ジフェニル等の4-ヒド ロキシフタル酸ジエステル類、2-ヒドロキシ-6-カルボキシナフタレン等のヒド ロキシナフト工酸のエステル類、ヒドロキシアセトフェノン、p-フェニルフェノー ル、4-ヒドロキシフェニル酢酸ベンジル、p-ベンジルフェノール、ハイドロキノ ンーモノベンジルエーテル、更にトリブロモメチルフェニルスルホン等のトリハロメ チルスルホン類、4,4′-ビス(p-トルエンスルホニルアミノカルボニルアミノ) ジフェニルメタン等のスルホニルウレア類、テトラシアノキノジメタン類、2,4-

21

ジヒドロキシー2'ーメトキシベンズアニリド、または式(VI)、

$$HO \longrightarrow SO_2 \longrightarrow OCH_2CH_2OCH_2CH_2O \longrightarrow SO_2 \longrightarrow OH (VI)$$

(bは0~6までの整数)

で表わされるジフェニルスルホン架橋型化合物もしくはそれらの混合物等を挙げることができる。

画像安定剤としては、4-ベンジルオキシ-4'-(2-メチルグリシジルオキシ)
-ジフェニルスルホン、4,4'-ジグリシジルオキシジフェニルスルホン、などのエポキシ基含有ジフェニルスルホン類、1,4-ジグリシジルオキシベンゼン、4-(α-(ヒドロキシメチル)ベンジルオキシ)-4'-ヒドロキシジフェニルスルホン、2-プロパノール誘導体、サリチル酸誘導体、オキシナフトエ酸誘導体の金属塩(特に亜鉛塩)、その他水不溶性の亜鉛化合物等を挙げることができる。

増感剤としては例えば、ステアリン酸アミドなどの高級脂肪酸アミド、ベンズアミド、ステアリン酸アニリド、アセト酢酸アニリド、チオアセトアニリド、シュウ酸ジベンジル、シュウ酸ジ(4-クロロベンジル)、フタル酸ジメチル、テレフタル酸ジメチル、イソフタル酸ジベンジル、イソフタル酸ジベンジル、ピス(1-000 に 1-00 に 1-0 に 1-0

填料としては、シリカ、クレー、カオリン、焼成カオリン、タルク、サテンホワイト、水酸化アルミニウム、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化亜鉛、酸化チタ

ン、硫酸バリウム、珪酸マグネシウム、珪酸アルミニウム、プラスチックピグメントなどが使用できる。特に本発明の記録材料ではアルカリ土類金属の塩が好ましい。さらに炭酸塩が好ましく、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウムなどが好適である。填料の使用割合は、発色染料1重量部に対して0.1~15重量部、好ましくは1~10重量部である。また、上記その他の填料を混合して使用することも可能である。

分散剤としては、スルホコハク酸ジオクチルナトリウム等のスルホコハク酸エステル類、ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム、ラウリルアルコール硫酸エステルのナトリウム塩、脂肪酸塩等を挙げることができる。

酸化防止剤としては2,2′ーメチレンビス(4ーメチルー6-tert-ブチル フェノール)、2, 2' -メチレンビス (4-x+y-6-tert-ブチルフェノール)、4, 4' ープロピルメチレンビス(3 – メチルー6 – t e r t – ブチルフェ ノール)、4, 4' ープチリデンビス(3 ーメチルー6 ー t e r t ーブチルフェノー ル)、4, 4' -チオビス(2-tert-ブチル-5-メチルフェノール)、<math>1, 1, 3-トリス (2-メチル-4-ヒドロキシ-5-tert-ブチルフェニル) ブタン、 プタン等を挙げることができる。これらのうち2,2′-メチレンビス(4-メチル -6-tert-ブチルフェノール)、2, 2'-メチレンビス (4-エチル-6-- t e r t -ブチルフェノール)、1, 1, 3 - トリス(2 - メチルー4 - ヒドロキ シー5-tert-ブチルフェニル)ブタン、1,1,3-トリス(2-メチル-4 - ヒドロキシ-5-シクロヘキシルフェニル)ブタンは、本発明化合物の耐湿熱性の 向上に有効な化合物であり、特に1、1、3-トリス(2-メチル-4-ヒドロキシ -5-tert-プチルフェニル)ブタン、1, 1, 3-トリス(2-メチルー4-ヒドロキシー5-シクロヘキシルフェニル)ブタンは優れた効果を有する。

減感剤としては脂肪族高級アルコール、ポリエチレングリコール、グアニジン誘導 体等を挙げることができる。

粘着防止剤としてはステアリン酸、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウム、 カルナウバワックス、パラフィンワックス、エステルワックス等を例示することがで きる。

光安定剤としては、フェニルサリシレート、p-tert-ブチルフェニルサリシ レート、p-オクチルフェニルサリシレートなどのサリチル酸系紫外線吸収剤、2, 4-ジヒドロキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン、 2-ヒドロキシー4-ベンジルオキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-オクチ ルオキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-ドデシルオキシベンゾフェノン、2, 4′ージメトキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-メトキシー5-スルホベン ゾフェノン等のベンゾフェノン系紫外線吸収剤、2-(2′-ヒドロキシー5′-メ チルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー5'-tert-ブチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3',5'-ジーtertープチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3'-t $e \ r \ t - \vec{\mathcal{T}} + \mathcal{N} - 5' - \mathcal{I} + \mathcal{N} + \mathcal{N} - 2 = (2')$ ーヒドロキシー3', 5' ージーtertーブチルフェニル)-5 ークロロベンゾト リアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3', 5'-ジ-tert-アミルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシー3'-(3", 4", 5", 6"-テトラヒドロフタルイミドメチル) -5′-メチルフェニル) ベンゾトリアゾール、 2-(2'-1) $2-[2'-ヒドロキシー3',5'-ビス(\alpha,\alpha-ジメチルベンジル)フェニル]$ -2H -ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3'-ドデシル-5'-メ チルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3'-ウンデシルー 5' -メチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3'-ウンデシルー5′ーメチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3'ートリデシルー5′ーメチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2 - (2′ーヒドロキ シー3' ーテトラデシルー5' ーメチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2')ーヒドロキシー3′ーペンタデシルー5′ーメチルフェニル)ベンゾトリアゾール、 2-(2'-ヒドロキシー3'-ヘキサデシルー5'-メチルフェニル) ヘンゾトリアゾール、2-〔2'-ヒドロキシー4'-(2"-エチルヘキシル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、2 - [2' - ヒドロキシ- 4' - (2'' - エチルヘプチル)オキシフェニル〕ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシ-4'-(2''-エ

チルオクチル) オキシフェニル) ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシ-4']-(2"-プロピルオクチル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、<math>2-(2.- $\mathsf{LFD} + \mathsf{DFD} - \mathsf{A'} - (2 - \mathsf{TDPN})$   $\mathsf{TFD} + \mathsf{DFD} - \mathsf{TDPN} - \mathsf{$ ル、2-[2'-ヒドロキシ-4'-(2''-プロピルヘキシル) オキシフェニル]ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシ-4'-(1''-エチルヘキシル) オ キシフェニル〕ベンゾトリアゾール、2-〔2'-ヒドロキシー4'-〔1"-エチルヘプチル) オキシフェニル) ベンゾトリアゾール、2 - [2' - E F D + E - 4']-(1'-エチルオクチル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒ ドロキシー4' - (1" -プロピルオクチル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、 2 - [2' - ヒドロキシ-4' - (1'' - プロピルヘプチル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシ-4'-(1''-プロピルヘキシル) オキシフェニル} ベンゾトリアゾール、ポリエチレングリコールとメチルー3- [3-t ert-ブチル-5-(2H-ベンゾトリアゾール-2-イル) -4-ヒドロキシフ ェニル〕プロピオネートとの縮合物などのベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤、2′ ーエチルヘキシルー2ーシアノー3、3ージフェニルアクリレート、エチルー2ーシ アノー3,3ージフェニルアクリレートなどのシアノアクリレート系紫外線吸収剤、 ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ピペリジル)セバケート、コハク酸ービ ス(2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジル) エステル、2ー(3, 5ージ -tert-ブチル) マロン酸ービス (1, 2, 2, 6, 6-ペンタメチル-4-ピペリジル)エステルなどのヒンダードアミン系紫外線吸収剤などを挙げることができ る。

蛍光染料としては、以下のものが例示できる。

- 4, 4' -ビス〔2-アニリノー4ー(2ーヒドロキシエチル)アミノー1, 3, 5 -トリアジニルー6 -アミノ)スチルベンー2, 2' -ジスルホン酸=ニナトリウム塩
- 4, 4' -ビス〔2-アニリノー4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノー1, 3, 5-トリアジニルー6-アミノ)スチルベンー2, 2'-ジスルホン酸=ニナトリウム塩
  - $4, 4' \forall x (2 x + + y 4 (2 t + y + x + y))$

5-トリアジニルー6-アミノ)スチルベンー2, 2' ージスルホン酸=二ナトリウム塩

, 4' ービス〔2 ーメトキシー4 ー(2 ーヒドロキシプロピル)アミノー1, 3, 5 ートリアジニルー6 ーアミノ)スチルベンー2, 2' ージスルホン酸=二ナトリウム塩

, 4' - ビス〔2-m-スルホアニリノー4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノ-1, 3, 5-トリアジニルー6-アミノ〕スチルベンー2, 2' -ジスルホン酸= ニナトリウム塩

4-[2-p-スルホアニリノー4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノー1,3,5-トリアジニルー<math>6-アミノ〕-4'-[2-m-スルホアニリノー4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノー1,3,5-トリアジニルー<math>6-アミノ〕スチルベンー2,2'-ジスルホン酸=四ナトリウム塩

, 4' ービス〔2-p-スルホアニリノー4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノ-1, 3, 5-トリアジニルー6-アミノ〕スチルベンー2, 2' ージスルホン酸=四ナトリウム塩

, 4' ービス〔2 ー 〔2, 5 ージスルホアニリノ〕 -4 ーフェノキシアミノー 1, 3, 5 ートリアジニルー 6 ーアミノ〕 スチルベンー 2, 2' ージスルホン酸 = 六ナトリウム塩

, 4' - ビス〔2 - (2, 5 - ジスルホアニリノ) - 4 - (p - y トキシカルボニルフェノキシ) アミノー1, 3, 5 - トリアジニルー6 - アミノ〕 スチルベンー2, 2' - ジスルホン酸=六ナトリウム塩

, 4' ービス〔2 ー (p ー スルホフェノキシ)ー4 ービス(ヒドロキシエチル) アミノー1, 3, 5 ートリアジニルー6 ーアミノ〕スチルベンー2, 2' ージスルホン酸=四ナトリウム塩

, 4' ービス〔2 ー (2, 5 ージスルホアニリノ) ー 4 ーホルマリニルアミノー 1, 3, 5 ートリアジニルー6 ーアミノ〕スチルベンー2, 2' ージスルホン酸=六ナトリウム塩

ルホン酸=六ナトリウム塩

本発明の化合物を感圧複写紙に使用するには既知の画像保存安定剤、顕色剤あるいは増感剤を使用する場合と同様にして製造できる。例えば、公知の方法によりマイクロカプセル化した発色性染料を適当な分散剤によって分散し、紙に塗布して発色剤シートを作製する。その際、本発明の化合物を画像保存安定剤として使用する場合には発色剤シートあるいは顕色剤シートのいずれの分散液中に分散して使用してもよい。このようにして作製された両シートを組合せて感圧複写紙が作製される。感圧複写紙としては、発色性染料の有機溶媒溶液を内包するマイクロカプセルを下面に塗布担持している上用紙と顕色剤(酸性物質)を上面に塗布担持している下用紙とからなるユニットでも、あるいはマイクロカプセルと顕色剤とが同一の紙面に塗布されているいわゆるセルフコンテントペーパーであってもよい。

その際使用する顕色剤または本発明化合物と混合して使用する顕色剤としては従来 既知のものが用いられ、例えば酸性白土、活性白土、アパタルジャイト、ベントナイト、コロイダルシリカ、珪酸アルミニウム、珪酸マグネシウム、珪酸亜鉛、珪酸錫、焼成カオリン、タルク等の無機酸性物質、蓚酸、マレイン酸、酒石酸、クエン酸、コハク酸、スイアリン酸等の脂肪族カルボン酸、安息香酸、pーtertーブチル安息香酸、フタル酸、没食子酸、サリチル酸、3-イソプロピルサリチル酸、3-フェニルサリチル酸、3-シクロヘキシルサリチル酸、3-ラジーtertーブチルサリチル酸、3-メチルー5-ベンジルサリチル酸、3-フェニルー5-(2,2-ジメチルベンジル)サリチル酸、3,5-ジー(2-メチルベンジル)サリチル酸、2-ヒドロキシー1-ベンジルー3-ナフトエ酸等の芳香族カルボン酸、これら芳香族カルボン酸の亜鉛、マグネシウム、アルミニウム、チタン等の金属塩、pーフェニルフェノールーホルマリン樹脂、pーブチルフェノールーアセチレン樹脂等のフェノール樹脂系顕色剤、これらフェノール樹脂系顕色剤、これらフェノール樹脂系顕色剤と上記芳香族カルボン酸の金属塩との混合物等を挙げることができる。

# 発明を実施するための最良の形態:

次に、実施例を挙げて、本発明化合物を更に詳細に説明する。なお、以下に示す部

WO 01/25193

PCT/JP00/06892

は重量基準である。

### 実施例1

 $2^{-}$ ーヒドロキシー2-(4-ヒドロキシフェニルチオ) アセトフェノンの合成 (化合物 No. I-4)

撹拌機、温度計を備えた $200 \, \text{ml} 04 \, \text{D} 7 \Rightarrow \text{Z} 3 \, \text{C} 4 - \text{Z} \, \text{N} \, \text{D} \, \text{T} \, \text{F} \, \text{T} \, \text{Z} \, \text{J} - \text{N} \, \text{I}$   $0.0 \, \text{g} \, (79.4 \, \text{mmol})$ 、水酸化カリウム5.3  $\, \text{g} \, (80.4 \, \text{mmol})$ 、メタノール $100 \, \text{ml} \, \text{e}$  常温で添加した。水酸化カリウムが溶解したのを確認後、内温を $10 \, \text{C}$  まで冷却し $2 \, \text{L} - \text{E} \, \text{F} \, \text{D} \, \text{E} \, \text{F} \, \text{J} \, \text{E}$   $0.9 \, \text{g} \, (78.6 \, \text{mmol})$   $0.0 \, \text{mmol} \, \text{E} \,$ 

### 実施例2

 $2^{-}$ -ヒドロキシー2-(4-ヒドロキシフェニルスルフィニル)アセトフェノンの合成(化合物No.~I-5)

#### 実施例3

撹拌機、温度計を備えた100mimo4ロフラスコに $2^--EFin+v-2-(4-EFin+v)$ アセトフェノン6.0g(23.1mmo1)、クロロホルム50mimo1を常温で添加した。この溶液に75%m-20回過安息香酸11.2g(48.5mmo1)を常温で少量づつ添加し、4時間撹拌した。反応終了後、ジメチルスルフィド0.5gを添加し、20のロホルムで抽出した。21のロホルム層を炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、減圧下でクロロホルムを留去し、トルエンで再結晶して $2^--EFin+v-2-(4-EFin+v)$ アセトフェノン 210gを得た。収率は22%、融点は23-14620であった。

#### 実施例4

 $4^{-}$ ーヒドロキシー2 -  $(4^{-}$ ヒドロキシフェニルチオ) アセトフェノンの合成 (化合物 No. I - 106)

 $2^-$ ーヒドロキシフェナシルブロミドを $4^-$ ーヒドロキシフェナシルブロミドに変えた以外は実施例1と同様に反応及び処理を行い、 $4^-$ ーヒドロキシー2ー(4ーヒドロキシフェニルチオ)アセトフェノン 17.5gを得た。収率は86%、融点は194-197%であった。

# 実施例5

 $4^{-}$ ーヒドロキシー2 - (4 - ヒドロキシフェニルスルフィニル) アセトフェノン (化合物N o. I-1 0 7)

 $2^{-}$ ーヒドロキシー2-(4-ヒドロキシフェニルチオ)アセトフェノンを $4^{-}$ ーヒドロキシー2-(4-ヒドロキシフェニルチオ)アセトフェノンに変えた以外は実施例2と同様にして、 $4^{-}$ ーヒドロキシー2-(4-ヒドロキシフェニルスルフィニル)アセトフェノン4. 8 g 得た。収率7 5 %。融点:1 6 7- 1 6 9  $\mathbb{C}$  、

#### 実施例6

 $4^{-}$ ーヒドロキシー 2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) アセトフェノンの合成(化合物 No. I-108)

 $2^{-}$ ーヒドロキシー2ー (4ーヒドロキシフェニルチオ) アセトフェノンを $4^{-}$ ー

ヒドロキシー2-(4-ヒドロキシフェニルチオ)アセトフェノンに変えた以外は実施例3と同様にして、4 ーヒドロキシー2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)アセトフェノン 5.4 gを得た。収率は80%、融点は212-214%であった。

# 実施例7

2-(4-ヒドロキシフェニルスルフィニル) アセトアニリドの合成(化合物No. II-1)

9

撹拌機、温度計を備えた100m1m04 ロフラスコに2-(4-EF) ロキシフェニルチオ)アセトアニリド 6.0g(23.2mmo1)、酢酸50m1 を常温で添加した。この溶液に30% 過酸化水素水 2.8g(24.7mmo1) を添加し、常温で12 時間撹拌した。反応終了後、ジメチルスルフィド 0.5g を添加し、MIBKで抽出した。MIBK層を数回水洗し、炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、減圧下でMIBKを留去し、MIBKで再結晶して2-(4-EF) ロキシフェニルスルフィニル)アセトアニリド 5.9g を得た。収率は93%、融点は208-210 ℃であった。

#### 実施例8

2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) アセトアニリドの合成(化合物No. II-2)

撹拌機、温度計を備えた100m1m04 ロフラスコに2-(4-EF) ロキシフェニルチオ)アセトアニリド6. 0g(23.2mmo1)、酢酸50m1 を常温で添加した。この溶液に30% 過酸化水素水5.6g(49.4mmo1) を添加し、常温で4時間撹拌した後、100 ℃で5時間撹拌した。反応終了後、ジメチルスルフィド0.5g を添加し、MIBKで抽出した。MIBK層を数回水洗し、炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、減圧下でMIBKを留去し、MIBKで再結晶して2-(4-EF) といった。以来は86%、融点は188-189 ℃であった。

#### 実施例9 (感熱記録紙の作製)

#### 染料分散液 (A液)

3-ジ-n-ブチルアミノー 6-メチルー7-アニリノフルオラン 16部ポリビニルアルコール <math>10%水溶液 84部

#### 顕色剤分散液(B液)

4´-ヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) アセトフェノン (化 合物No. I-108) 16部

ポリビニルアルコール10%水溶液

84部

# 填料分散液(C液)

炭酸カルシウム27.8部ポリビニルアルコール10%水溶液26.2部水71部

塗布液は、A~C液の各組成の混合物をそれぞれサンドグラインダーで充分に摩砕して、A~C液の各成分の分散液を調整し、A液1重量部、B液2重量部、C液4重量部を混合して調整した。この塗布液をワイヤーロッド (No. 12)を使用して白色紙に塗布・乾燥した後、カレンダー掛け処理をして、感熱記録紙を作製した(塗布量は乾燥重量で約5.5g/m²)。

### 実施例10

実施例9の顕色剤の代りに3 ーヒドロキシー2ー(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)アセトフェノン(化合物No. I-60)を用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

#### 実施例11

実施例9の顕色剤の代りに2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)アセトアニリド(化合物No. II-2)を用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

### 実施例12

実施例9の顕色剤の代りに2´-ヒドロキシー(4-ヒドロキシフェニルチオ)-2-アセトアニリド(No. II-65)を用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

## 実施例13

実施例 9 の顕色剤の代りに 2-(4-ヒドロキシフェニルチオ)-(2'-ヒドロキシー5'-クロロ) アセトアニリド  $(No.\ II-127)$  を用いた以外は、実施例 9 と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

# 実施例14

実施例9の顕色剤の代りに2-フェニルチオー2 ーヒドロキシーアセトアニリド (No. II-74)を用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

### 比較例1

実施例9の顕色剤の代りに4-ヒドロキシー4'-イソプロポキシジフェニルスルホンを用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

#### 比較例2

実施例9の顕色剤の代りに2,4′-ジヒドロキシジフェニルスルホンを用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

比較例3 (特許公報2615073号記載の化合物)

実施例9の顕色剤の代りに2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)アセトフェノンを用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

比較例4 (特開平2-204091号公報記載の化合物)

実施例9の顕色剤の代りに3',4'-ジヒドロキシ-2-(4-ヒドロキシフェ ニルスルホニル)アセトフェノンを用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感

熱記録材料を作成した。

比較例5 (特開平4-217657号記載の化合物)

実施例9の顕色剤の代りに2-(4-ヒドロキシフェニルチオ)-アセトアニリドを用いた以外は、実施例9と同様にして本発明の感熱記録材料を作成した。

# 試験例1 (発色感度の比較)

実施例  $9\sim12$ 、比較例  $1\sim4$  で作製した感熱記録紙について、感熱紙発色試験装置(大倉電気製 TH-PMD型)を使用し、1 ドットあたり 0. 3 8 m J、0. 5 0 m J o 条件で発色させその印字濃度をマクベス濃度計RD-5 1 4 で測定した。その結果を第 3 表に示した。

第3表

《発色感度の評価結果》							
エネルギー量							
0.38mj/dot	0.50mj/dot						
0.36	0.82						
0.42	0.90						
0.36	0.90						
0.33	0.94						
0.85	1.19						
0.57	1.15						
0.88	1.19						
0.21	0.47						
	エネルギー量 0.38mj/dot 0.36 0.42 0.36 0.33 0.85 0.57 0.88						

※数値はマクベス値を表す。

#### 試験例2 (耐湿熱性試験)

実施例  $9\sim14$ 、比較例  $1\sim5$  で作製した感熱記録紙について、試験例 1 と同様にして発色させた。その飽和発色させた発色画像について恒温恒湿槽 GL-42 型(二葉科学製)中、50 ℃、湿度 80 %の条件で耐湿熱性試験を行い、2 、24 時間後の発色画像濃度を測定した。その結果を第4 表に示した。

### 試験例3 (耐光試験)

実施例  $9\sim14$ 、比較例  $1\sim5$  で作製した感熱記録紙について、試験例 1 と同様にして発色させた。その発色画像について耐光試験機(スガ試験機(株)製、紫外線ロングライフフェードメエーター FAL-5型)を使用して耐光性試験を行い、48 時間後の発色画像濃度を測定した。その結果を第4表に示した。

第4表

《地肌及び画像の評価結果》

	地 肌			画	像			
	オリジナル	耐湿熱性		オリジナル	耐 光 性			
		2hr	24hr		6hr	12hr	24hr	48hr
実施例9	0.05	0.05	0.05	1.13	1.10	1.06	1.03	0.95
					<98>	<94>	<91>	<85>
実施例10	0.06	0.07	0.07	1.12	1.14	1.09	1.06	0.90
					<102>	<97>	<94>	<80>
実施例11	0.05	0.05	0.05	1.17	1.11	0.98	0.91	0.74
					<95>	<83>	<78>	<63>
実施例12	0.07	0.06	0.06	1.32	1.29	1.26	1.33	1.35
					<98>	<95>	<101>	<102>
実施例13	0.06	0.06	0.06	1.23	1.20	1.21	1.13	1.07
					<98>	<98>	<92>	<87>
実施例14	0.05	0.05	0.05	0.58	0.65	0.57	0.55	0.48
					<112>	<98>	<95>	<83>
比較例1	0.08	0.07	0.07	1.26	1.08	0.60	0.29	0.14
					<86>	<48>	<23>	<11>
比較例2	0.10	0.10	0.10	1.25	1.19	1.08	0.96	0.76
					<96>	<b>&lt;87&gt;</b>	<76>	<61>
比較例3	0.11	0.16	0.18	1.22	1.23	1.11	1.00	0.59
					<101>	<91>	<b>&lt;82&gt;</b>	<48>
比較例4	0.09	0.09	0.09	1.06	1.03	0.96	0.82	0.72
					<97>	<91>	<77>	<68>
比較例5	0.04	0.04	0.05	1.25	1.23	1.14	1.07	0.89
					<98>	<91>	<85>	<72>

<sup>※</sup> 数値はマクベス値を表し、〈〉内は画像残存率を表す。

# 産業上の利用可能性:

本発明のフェノール性化合物を顕色剤として用いた記録材料は、従来知られている 記録材料よりも画像の保存安定性が向上し、発色の感度、地肌並びに画像の保存性に 優れる記録材料を得ることができる。

#### 請求の範囲

#### 1. 一般式(I)

$$(OH)p \longrightarrow Y \xrightarrow{R^1} S(O)n \longrightarrow (OH)t$$

$$(R^3)q \longrightarrow Y \xrightarrow{R^2} R^2 (OH)t \longrightarrow (R^4)u$$

[式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>は、水素原子、C1~C6アルキル基を表し、

mは1~6の整数を表し、

 $n は 0 \sim 2 の整数を表し、$ 

p、 t は  $0 \sim 3$  の整数を表し、同時に 0 になることはない。

 $R^3$ 、 $R^4$ は、ニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、  $C1\sim C6$  アルキル基、 $C1\sim C6$  アルコキシ基、 $C1\sim C6$  アルコキシカルボニル基、スルファモイル基、フェニルスルファモイル基、 $C1\sim C6$  アルキルスルファモイル基、 $C1\sim C6$  アルキルスルファモイル基、 $C1\sim C6$  アルキルスルファモイル基、 $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基、 $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基、 $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基を表し、

- q, uは0~2の整数を表わし、
- q, uが2のとき、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は、それぞれ相異なっていてもよく、

YはCOまたはNR<sup>5</sup>COを表し、

R<sup>5</sup>は水素原子、C1~C6アルキル基、置換されていてもよいフェニル基、置換されていてもよいベンジル基を表す。

ただし、YがCOのときは、pは1であり、

## 2. 一般式(II)

$$(OH)p \longrightarrow NR^5CO + \begin{pmatrix} R^1 \\ C \\ R^2 \end{pmatrix} m - S(O)n \longrightarrow R^4$$
 (II)

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、m、n、p、t は前記と同じである。ただし

p、tが0である場合を除く。]で表わされるフェノール性化合物。

## 3. 一般式(III)

〔式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、m、n、t は前記と同じである。ただしt が0 である場合を除く。〕で表わされるフェノール性化合物。

# 4. 発色性染料を含有する記録材料において、一般式 (I)

$$(OH)p \longrightarrow Y + \begin{pmatrix} R^1 \\ C \end{pmatrix}_m S(O)n \longrightarrow (OH)t$$

$$(R^3)q \longrightarrow (R^4)u$$

$$(I)$$

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ は、水素原子、 $C1\sim C6$  アルキル基を表し、

mは1~6の整数を表し、

nは0~2の整数を表し、

p、tは0または1の整数を表し、同時に0になることはない。

 $R^3$ 、 $R^4$ は、水素原子、水酸基、カルボキシル基、ハロゲン原子、  $C1\sim C6$  アルキル基、 $C1\sim C6$  アルコキシ基、 $C1\sim C6$  アルコキシカルボニル基、スルファモイル基、フェニルスルファモイル基、 $C1\sim C6$  アルキルスルファモイル基、ジ $C1\sim C6$  アルキルスルファモイル基、カルバモイル基、フェニルカルバモイル基、 $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基、ジ $C1\sim C6$  アルキルカルバモイル基を表し、

- q, uは1から2の整数を表わし、
- q, uが2のとき、 $R^3$ 、 $R^4$ は、それぞれ相異なっていてもよく、

YはCOまたはNR5COを表し、

 $R^{5}$ は水素原子、 $C1\sim C6$ アルキル基、置換されていてもよいフェニル基、置換されていてもよいベンジル基を表す。

ただし、YがCOのときは、pは1であり、R3は水酸基でなく、

また、pが0でYがNR5COのときは、n及びtは0でない。]で表わされるフェノール性化合物の少なくとも一種を含有することを特徴とする記録材料。

5. 発色性染料を含有する記録材料において、一般式(II)

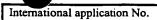
$$(OH)p$$
 $NR^5CO + C \longrightarrow M$ 
 $R^4$ 
 $(OH)t$ 
 $R^4$ 
 $(II)$ 

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、m、n、p、t は前記と同じである。ただしp、t が0 である場合を除く。] で表わされるフェノール性化合物の少なくとも一種を含有することを特徴とする記録材料。

6. 発色性染料を含有する記録材料において、一般式(III)

〔式中、 $R^{-1}$ 、 $R^{-2}$ 、 $R^{-3}$ 、 $R^{-4}$ 、m、n、t は前記と同じである。ただし t が 0 である場合を除く。〕で表わされるフェノール性化合物の少なくとも一種を含有することを特徴とする記録材料。

This Page Blank (uspto)



# PCT/JP00/06892

	SIFICATION OF SUBJECT MATTER .Cl <sup>7</sup> C07C317/22, C07C317/32, C07C323/51, C07C317/24, C0	C07C317/46, C07C323/2	0, C07C323/29,		
ومداف	C09B67/20, B41M5/30				
<del></del>	o International Patent Classification (IPC) or to both no S SEARCHED	ational classification and IPC			
	S SEARCHED ocumentation searched (classification system followed	by electification symbols)	·		
Int.	CO7C317/22, CO7C317/32, C07C323/51, C07C317/24, C0 C09B67/20, B41M5/30	C07C317/46, C07C323/2	0, C07C323/29,		
Documentat	tion searched other than minimum documentation to the	e extent that such documents are included	in the fields searched		
Electronic d CA (S	lata base consulted during the international search (nam	ne of data base and, where practicable, sea	urch terms used)		
	(DIALOG)				
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where ap	ppropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
х	JP, 4-217657, A (Toyo Gosei Ko	ayo K.K.),	1,2,		
	07 August, 1992 (07.08.92),	<b>5.</b>	4,5		
	Claims (Family: none)				
х	JP, 4-173775, A (Taisho Pharmac	ceutical Co., Ltd.),	1,2		
	22 June, 1992 (22.06.92),		·		
	Claims (Family: none)				
х	EP, 190682, A2 (G. D. Searle &	Co.),	1,2		
	13 August, 1986 (13.08.86),	·	·		
	Claims & US, 5071876, A & JP, 61-1	97554. A			
		·			
A	WO, 92/07825, A1 (Taisho Pharma   14 May, 1992 (14.05.92),	aceutical Co., Ltd.),	1,2		
	Claims (Family: none)				
	-				
X	JP, 64-72891, A (Ricoh Company) 17 March, 1989 (17.03.89),	, Ltd.),	1,3,4,6		
	Claims (Family: none)	1			
	•				
	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
	categories of cited documents: ent defining the general state of the art which is not	"T" later document published after the inte priority date and not in conflict with th			
conside	red to be of particular relevance document but published on or after the international filing	understand the principle or theory under "X" document of particular relevance; the	erlying the invention		
date		considered novel or cannot be considered	red to involve an inventive		
cited to	ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other	step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the	laimed invention cannot be		
	reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	considered to involve an inventive step combined with one or more other such			
means	ent published prior to the international filing date but later	combination being obvious to a person	skilled in the art		
than the	priority date claimed				
Date of the actual completion of the international search 15 December, 2000 (15.12.00)		Date of mailing of the international sear 26 December, 2000 (2			
<b></b> -	20 2000				
Name and m	ailing address of the ISA/	Authorized officer			
Japanese Patent Office		Audionized Officer			
Facsimile No.		Telephone No.			



# PCT/JP00/06892

Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
US, 4988662, A (Dainippon Ink and Chemicals, Inc.), 29 January, 1991 (29.01.91), Claims & JP, 2-29382, A	1,3,4,6
JP, 2-204091, A (Ricoh Company, Ltd.), 14 August, 1990 (14.08.90), Claims (Family: none)	1,3,4,6
JP, 3-293195, A (Mitsubishi Paper Mills Ltd.), 24 December, 1991 (24.12.91), Claims (Family: none)	1,3,4,6
US, 4075227, A (Eli Lilly and Company), 21 February, 1978 (21.02.78), compound in Formula (III) & JP, 52-53852, A	1,3
WO, 00/28332, A1 (ATHEROGENICS, INC.),	1,3
page 25, compound in the table (Family: none)	
	US, 4988662, A (Dainippon Ink and Chemicals, Inc.), 29 January, 1991 (29.01.91), Claims & JP, 2-29382, A  JP, 2-204091, A (Ricoh Company, Ltd.), 14 August, 1990 (14.08.90), Claims (Family: none)  JP, 3-293195, A (Mitsubishi Paper Mills Ltd.), 24 December, 1991 (24.12.91), Claims (Family: none)  US, 4075227, A (Eli Lilly and Company), 21 February, 1978 (21.02.78), compound in Formula (III) & JP, 52-53852, A  WO, 00/28332, A1 (ATHEROGENICS, INC.), 18 May, 2000 (18.05.00),

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類 (IPC))

Int. C1<sup>7</sup> C07C317/22、C07C317/32 C07C317/46、C07C323/20、C07C323/29、C07C323/51、C07C317/24、C07C323/22、C09B67/20、B41M5/30

#### B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl<sup>7</sup> C07C317/22、C07C317/32、C07C317/46、C07C323/20、C07C323/29、C07C323/51、C07C317/24、C07C323/22、C09B67/20、B41M5/30

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CA (STN)
WPI (DIALOG)

C. 関連すると認められる文献

9. 12XE7	o Charlo State Ostion	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	JP, 4-217657, A (東洋合成工業株式会社) 7.8月.1992 (07.08.92) 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1, 2, 4, 5
X	JP, 4-173775, A (大正製薬株式会社) 22.6月.1992 (22.06.92) 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1, 2

#### × C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 15.12.00 国際調査報告の発送日 26.12.00 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 守安 智 中 10.00.001.5

郵便番号100-8915 市古紙千井田区紀が阻二丁日/采り阜

西野光日 ハマーコテロリーコフロ 内伯 つりょう

This Page Blank (uspto)

		国际山嶼番号 PCI/JP(	00/06892
C(続き).	関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときに	は、その関連する箇所の表示	関連する請求の範囲の番号
X	EP, 190682, A2 (G.D. Searle 13.8月.1986 (ご3.08.8 特許請求の範囲 &US, 5071876, A &JP, 61-197554, A	&Co.)	1、2
Α	WO, 92/07825, A1 (大正製 14.5月.1992 (14.05.9 特許請求の範囲 (ファミリーなし)		1, 2
Х	JP, 64-72891, A (株式会社 17.3月.1989 (17.03.8 特許請求の範囲 (ファミリーなし)		1, 3, 4, 6
X	US, 4988662, A (Dainippon Ink and Chemicals, Inc.) 29. 1月. 1991 (29. 01. 91) 特許請求の範囲 &JP, 2-29382, A	)	1,3, 4,6
X	JP, 2-204091, A (株式会社 14.8月.1990 (14.08.9 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	リュー) 0)	1, 3, 4, 6
Х	JP, 3-293195, A (三菱製紙 24.12月.1991 (24.12. 特許請求の範囲 (ファミリーなし)		1, 3, 4, 6
X	US, 4075227, A (Eli Lilly a 21.2月.1978 (21.02.78 一般式 (皿) の化合物 & J P, 52-53852, A	and Company) 8)	1, 3
EX	WO, 00/28332, A1 (ATHEROG 18.5月.2000 (18.05.00 第25頁表中の化合物 (ファミリーなし)	0)	1,3
عه			

This Page Blank (uspto)